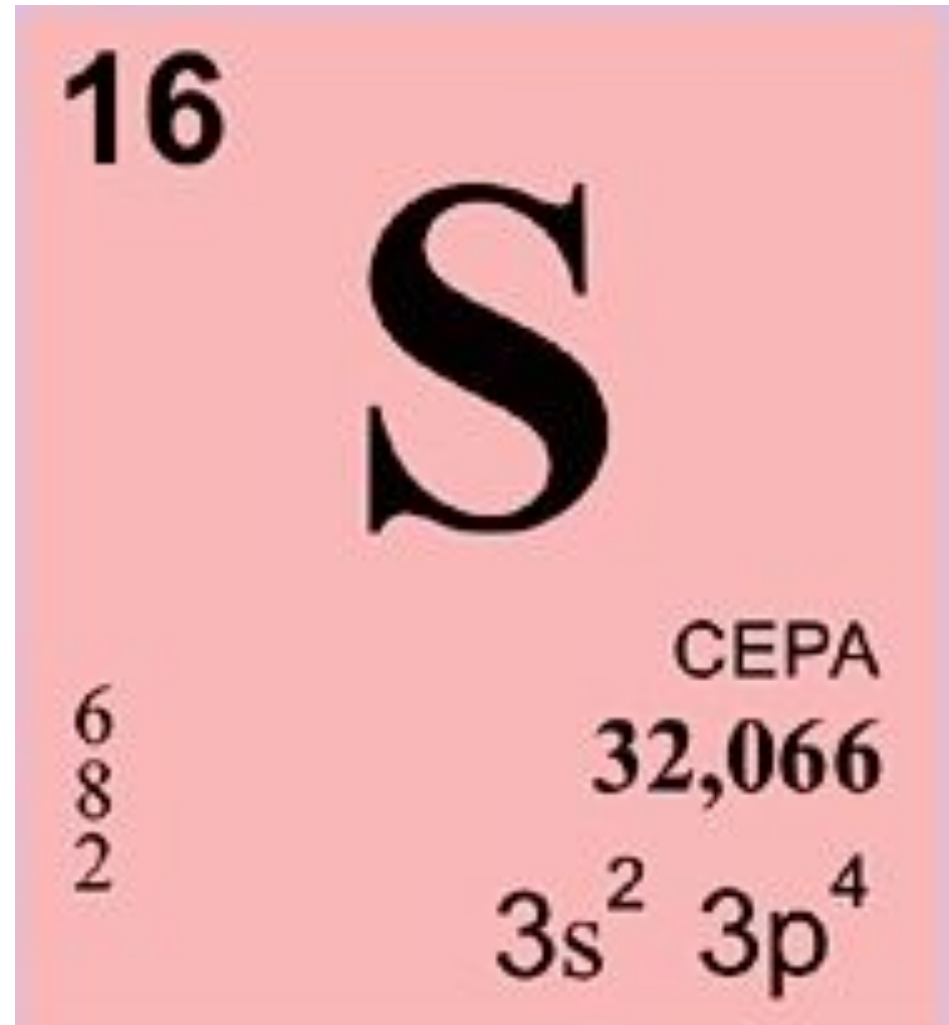


# Круговорот серы



- Чистая сера представляет собой жёлтое кристаллическое вещество с плотностью 2,1 г/см<sup>3</sup>, плавящееся при 119 °С и кипящее при 445 °С. Она очень плохо проводит тепло и электричество. В воде сера нерастворима. Лучшим её растворителем является сероуглерод



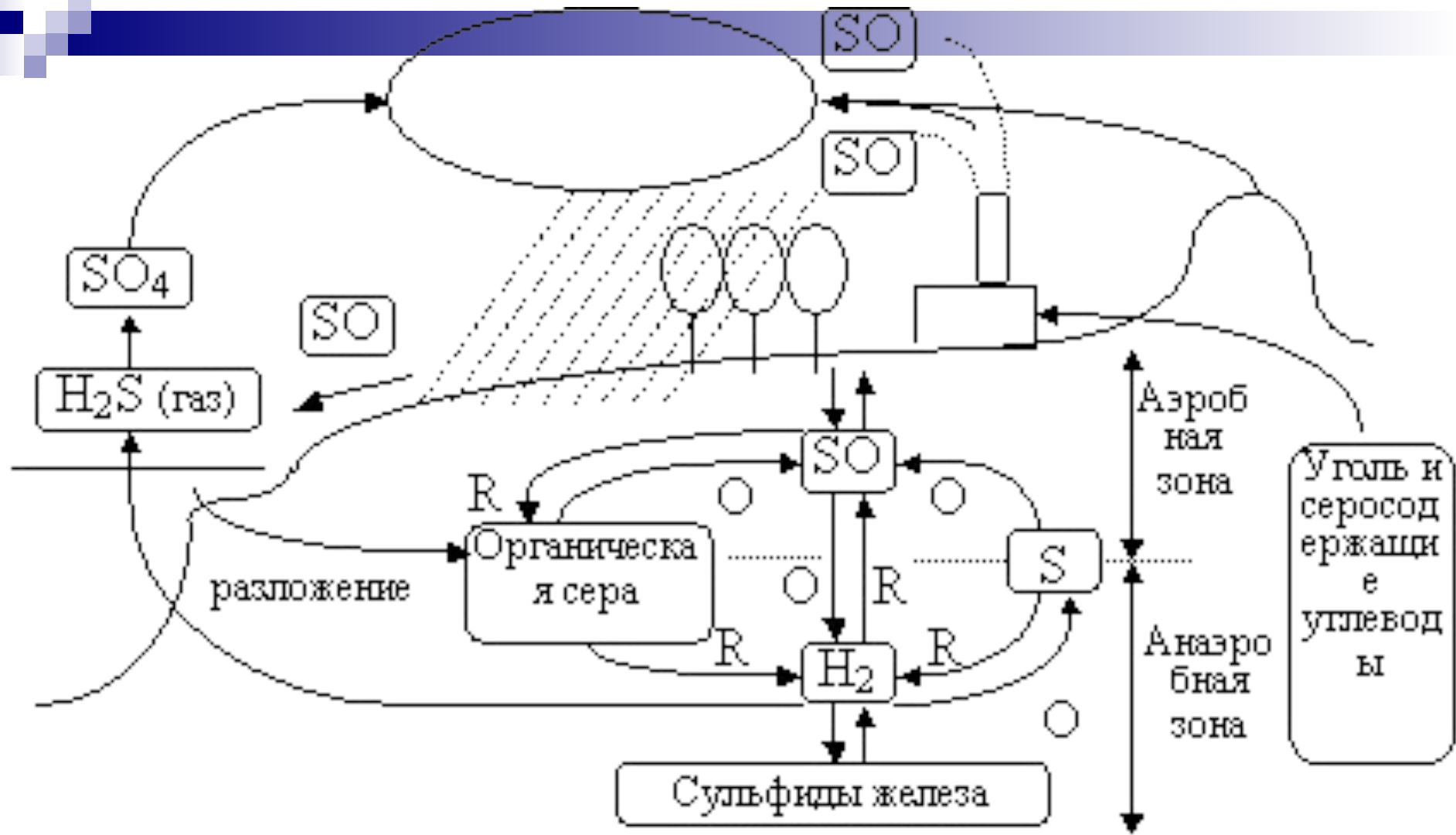
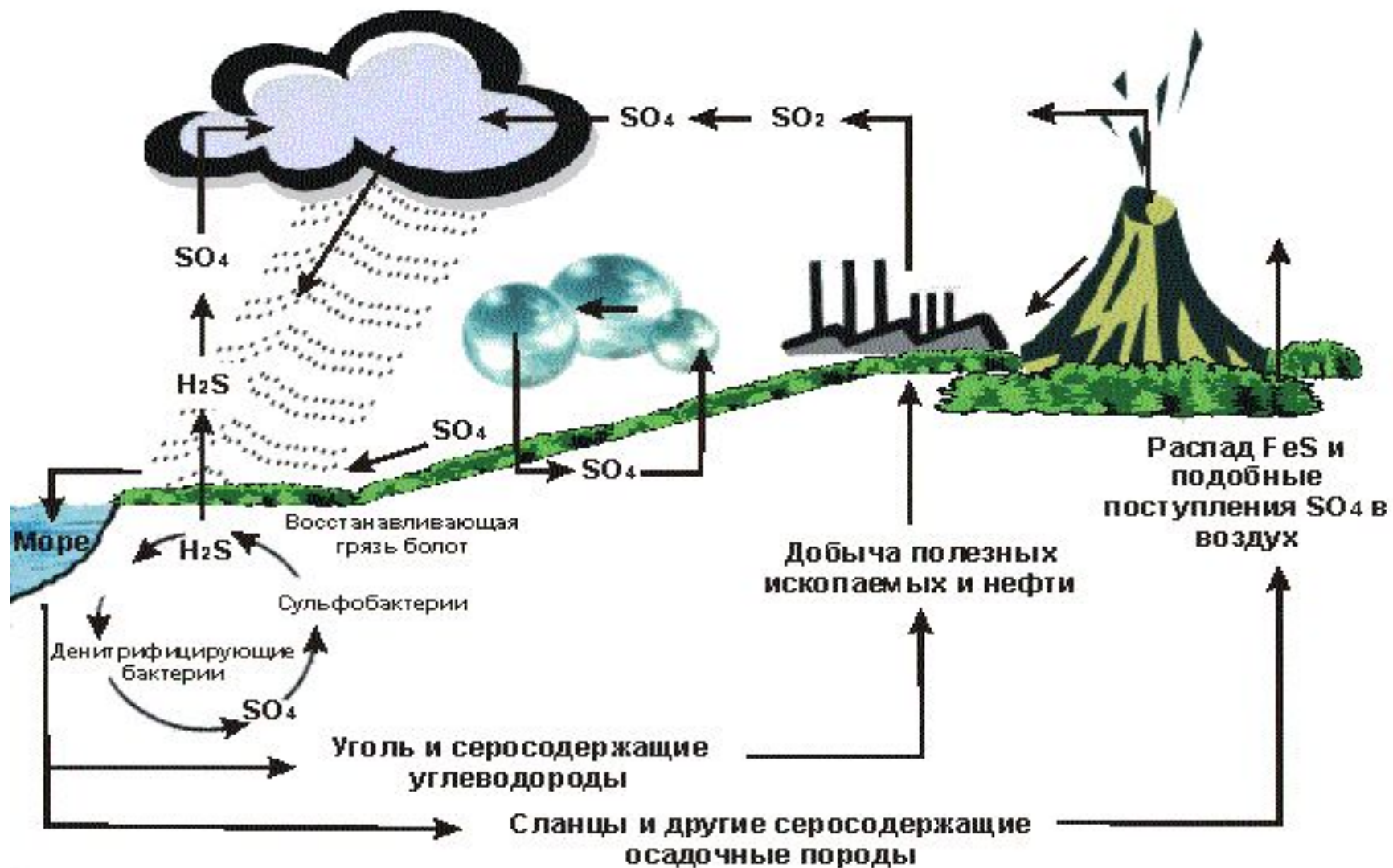
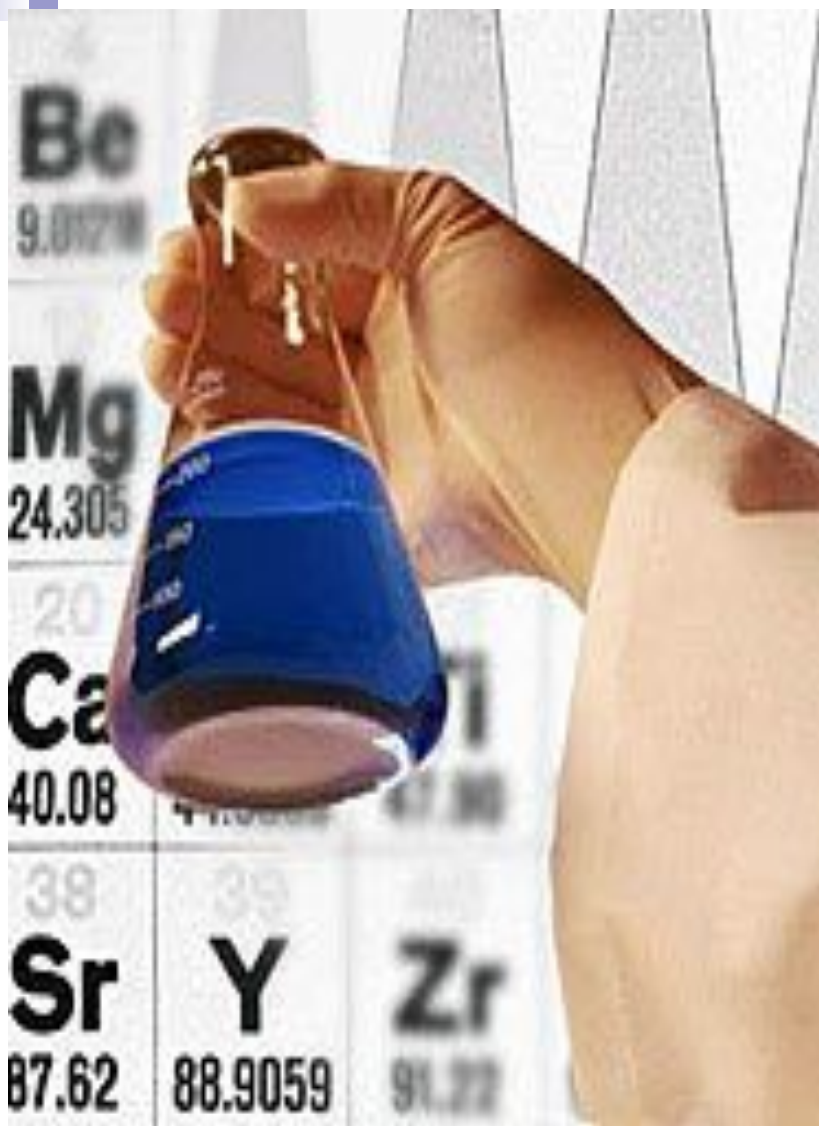


Рис.17



- В ВУЛКАНИЧЕСКИХ МЕСТНОСТЯХ ЧАСТО НАБЛЮДАЕТСЯ ВЫДЕЛЕНИЕ ИЗ-ПОД ЗЕМЛИ СЕРОВОДОРОДА И СЕРНИСТОГО ГАЗОВ; ЗДЕСЬ ЖЕ ВСТРЕЧАЕТСЯ В РАСТВОРЕННОМ ВИДЕ В СЕРНЫХ ВОДАХ.





- $\text{CaS} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{S}$
- $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{S}$
- $2\text{S} + 3\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3 + 9\text{H}^+ = \text{FeS} + 2\text{NaOH} + 5\text{H}_2\text{O}$
- $\text{SO}_2 + \text{O} = \text{SO}_3$
- $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$